تعديلات بعض الأخطاء الغير مقصوده في كتاب الشرح افوجادرو

التعديل	الخطأ	رقم الصفحه
88 بدل من 58	العدد الذرى للراديوم Ra	5
الكوبالت بعد النحاس وقبل	ترتيب العناصر حسب	5
السكاديوم	الانتشار حيث موقع الكوبالت خطأ	
تشكل عناصر السلسله	تشكل العناصر الانتقاليه	5
الانتقاليه الأولى حوالى 7%	حوالي 7%	
22 بدل من 21	العدد الذرى ل تيتانيوم	6
النفا <mark>ت</mark> ه	المحركات النفا <mark>س</mark> ه	7
C <mark>o</mark>	رمز عنصر الكوبالت	9
العلاقه ثابته	علاقة التيتانيوم مع درجة الحراره	10
<mark>2</mark> .3.4	في جدول اعداد التأكسد لعنصر الكوبالت مكتوب 3.3.4	13
200 بدل 20	سؤال المخطط التاني الأرقام	29
<mark>2 بدل 250</mark>	على الرسم مش ظاهره كلها	
	حیث مکتوب <mark>20</mark> 2	
يعطى <mark>كلوريد حديد ثنائي</mark>	مع الاحماض المركزه مكتوب يعطى <mark>كلوريد حديد</mark> ثلاثي	43
-400 بدل من 400- 700	اخر معادله درجة الحراره غلط	46
عند تحميص عينه نقيه من	في الشكل البياني اللي فيه	47
اكسالات الحديد //	بيقل المنحنى ثم يزيد الرسمه التانيه ع اليسار من. فوق عنوانها غلط	
12*12	في الكتله الموليه مكتوب 2*12	78
C2H6O	في الجدول الصيغه الجزيئيه غلط	223
تم حذف ایز وبیوتیلی	جدول رقم 2 التسمیه الشائعه في بیوتیل ثانویه مکتوب ایزو بیوتیلی	294
تم حذفه	في جدول استخدام الایثیلین جلیکول اخر سطر ده مش في مكانه أصلا وخطأ	308

امتحانات إلكترونية ومراجعات وملخصات وملاحظات واسئلة وكل ما يخص المواد اكتب في بحث تليجرام.

العباقرة ٣ث @OW_Sec3 *⊗*

cti ct us	111	
ثانى أكسيد <mark>الكربون</mark>	اخر تدریب محلول	115
	مكتوب في التفسير ثاني	
	أكسيد <mark>النيتروجين</mark>	
السمك=	في الجدول : اخر علاقة	209
	مكتوب حجم المادة الصلبه =	
تتحول الى رصاص عند	في الجدول	186
<mark>الكاثود</mark>	التغيرات الحادثه اثناء الشحن	
pbo2و	تتحول كبريتات الرصاص	
عند الانود	الى رصاص عند الانود	
	pbo2و	
	عند الكاثود	
الناتج كلوريد الحديد الثنائي	في المخطط	49
	تفاعل الحديد مع	
	dil HCl	
	الناتج <mark>كلوريد الحديد الثلاثي</mark>	
يتصاعد غاز يوديد	المشاهده في ايون اليوديد	63
ي الهيدر و جين الهيدر و جين	ي يرن ير ير يتصاعد غاز <mark>بروميد</mark>	
0 35	ي الهيدروجين الهيدروجين	
الترتيب الصح	في التدريب	178
Ag , Cu, Cr, Hg	ترتيب العناصر في السؤال	170
Ag, Cu, Ci, Tig	Hg, Cr, Cu, Ag	
التسمية أيو باك	تسمية الاسترات	328
السمي الوبت	التسمية الشائعه (التانيه)	320
	(پندن (بدنی)	
معامل الاكسجين في المعادله	ف لاحظ ان	229
X+(y/4)	في معادلة الاحتراق معامل	223
Λ+(γ/4)	الاكسجين مش موجود	
	الاستبيل المل الوجود	
		•